

令和3年学力検査

全 日 制 課 程 A

第 4 時 限 問 題

理 科

検査時間 13時15分から14時00分まで

「解答始め」という指示があるまで、次の注意をよく読みなさい。

注 意

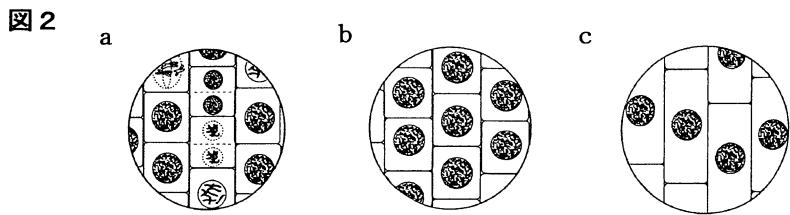
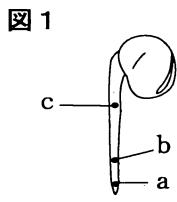
- (1) 解答用紙は、この問題用紙とは別になっています。
- (2) 「解答始め」という指示で、すぐ受検番号をこの表紙と解答用紙の決められた欄に書きなさい。
- (3) 問題は(1)ページから(10)ページまであります。表紙の裏と(10)ページの次からは白紙になっています。受検番号を記入したあと、問題の各ページを確かめ、不備のある場合は手をあげて申し出なさい。
- (4) 白紙のページは、計算などに使ってもよろしい。
- (5) 答えは全て解答用紙の決められた欄に書きなさい。
- (6) 印刷の文字が不鮮明なときは、手をあげて質問してもよろしい。
- (7) 「解答やめ」という指示で、書くことをやめ、解答用紙と問題用紙を別々にして机の上に置きなさい。

受検番号	第 番
------	-----

理 科

1 次の(1), (2)の問い合わせに答えなさい。

- (1) 植物の根の成長について調べるために、発芽して根がのびたソラマメを用意し、**図1**のように、根の先端から3mm, 10mm, 30mmの位置を、それぞれ順にa, b, cとした。その根をうすい塩酸に1分間浸した後、それぞれの位置の細胞を酢酸オルセイン液で染色して、顕微鏡で観察した。**図2**のa, b, cは、それぞれ**図1**のa, b, cで観察された細胞のスケッチである。なお、この観察において顕微鏡の倍率は一定であった。

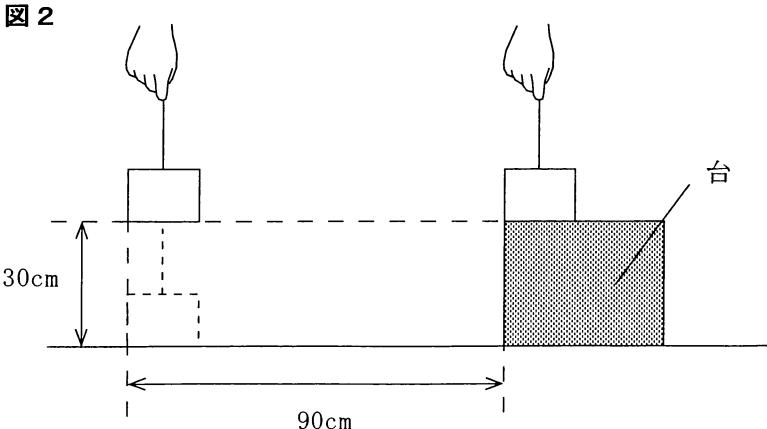
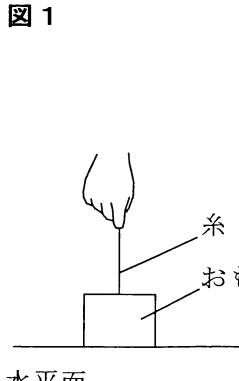


次の文は、観察の結果からわかることについて説明したものである。文中の（ I ）と（ II ）にあてはまる語句の組み合わせとして最も適当なものを、下のアから力までのなかから選んで、そのかな符号を書きなさい。

観察の結果から、根では（ I ）の位置に近い部分で細胞が分裂して細胞の数を増やし、その後、（ II ）ことで根が成長する。

- ア I a, II 分裂したいくつかの細胞が合体して大きくなる
- イ I a, II 分裂したそれぞれの細胞が大きくなる
- ウ I b, II 分裂したいくつかの細胞が合体して大きくなる
- エ I b, II 分裂したそれぞれの細胞が大きくなる
- オ I c, II 分裂したいくつかの細胞が合体して大きくなる
- カ I c, II 分裂したそれぞれの細胞が大きくなる

(2) **図1**のように、糸の一端に重さ20Nのおもりを取り付け、もう一方の端を手で持って、おもりを水平面に置いた。**図2**のように、おもりを、30cmの高さまでゆっくりと引き上げた後、そのまま水平方向にゆっくりと90cm移動させて、高さ30cmの台の上に静かにのせた。水平面に置いたおもりを台の上にのせるまでに、おもりを持つ手がした仕事は何Jか、整数で求めなさい。



次の(1)から(4)までの問い合わせに答えなさい。

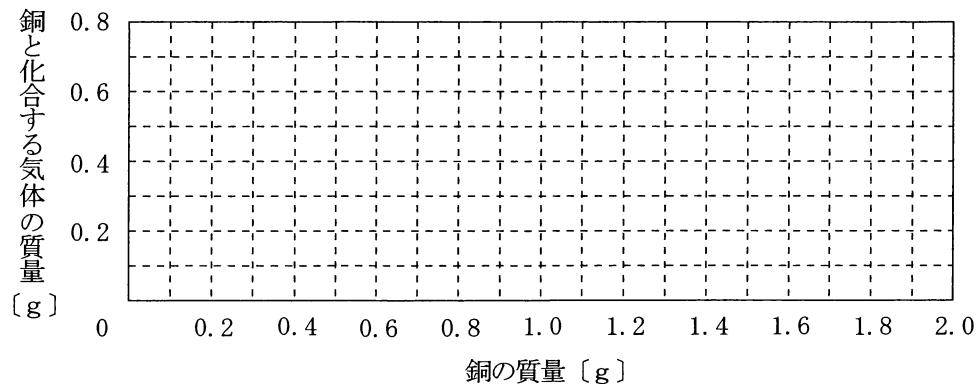
(1) [実験] で、マグネシウムを加熱したときに生じたステンレス皿内の物質を化学式で書きなさい。

(2) [実験] の⑤で、ステンレス皿内のマグネシウムの加熱をくり返すと、やがてステンレス皿全体の質量が変化しなくなった。その理由について説明した文として最も適当なものを、次のアからエまでの中から選んで、そのかな符号を書きなさい。

- ア 一定の質量のマグネシウムと化合する気体の質量には限度があり、マグネシウムがそれ以上還元されなくなったから。
- イ 一定の質量のマグネシウムと化合する気体の質量には限度があり、マグネシウムがそれ以上酸化されなくなったから。
- ウ 一定の質量のマグネシウムが加熱によってこわれてしまい、それ以上還元されなくなったから。
- エ 一定の質量のマグネシウムが加熱によってこわれてしまい、それ以上酸化されなくなったから。

(3) [実験] の⑦で用いた銅の質量を0 g から2.0 gまでの間でさまざまに変えて、[実験] の②から⑤までと同じことを行い、ステンレス皿全体の質量が変化しなくなるまで加熱をくり返した。このとき、銅の質量と、銅と化合する気体の質量は、どのような関係になるか。横軸に銅の質量を、縦軸に銅と化合する気体の質量をとり、その関係を表すグラフを解答欄の図2に書きなさい。

図2



(4) マグネシウムの粉末と銅の粉末を、それぞれ別のステンレス皿にとり、[実験] の②から⑤までと同じことを行い、ステンレス皿全体の質量が変化しなくなるまで加熱をくり返した。このとき、どちらの金属にも同じ質量の気体が化合し、反応後のそれぞれのステンレス皿内の物質の質量を合計すると24.0 gであった。反応前のステンレス皿内にあったマグネシウムの粉末は何 g か、小数第1位まで求めなさい。

